世界知的所有権機関

PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

WO 94/10185 (11) 国際公開番号 (51) 国際特許分類 5 C07H 17/08 // A61K 31/78 A1 (43) 国際公開日 1994年5月11日(11.05.94) 居定国 AU, BB, BG, BR, BY, CA, CZ, FI, HU, KR, KZ, LK, LY, MG, MN, MW, NO, NZ. PL, RO, RU, SD, SK, UA, US, UZ, VN, 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG). PCT/JP93/01594 (81) 指定国 (21) 国際出願番号 1993年11月4日(04.11.93) (22) 国際出願日 (30) 優先権データ 1992年11月4日(04.11.92) 特顯平4/295196 添付公開書類 国際調査報告各 (71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 中外製媒株式会社 (CHUGAI SEIYAKU KABUSHIKI KAISHA)(JP/JP) 〒115 東京都北区浮間五丁目5番1号 Tokyo, (JP) (72) 発明者; および (75) 発明者/出願人(米国についてのみ) 古贺 弘(KOGA, Hiroshi)(JP/JP) 都築康一(TSUZUKI, Kouichi)(JP/JP) 〒412 静岡県御殿場市駒門1丁目135番地 中外製蒸烧式会社内 Shizuoka, (JP) (74) 代理人 舟理士 弱改恭三、外(YUASA, Kyozo et al.) 〒100 東京都千代田区大手町二丁目2番1号 新大手町ビル206区 湖设法律特許事務所 Tokyo, (JP)

(54) Title: ERYTHROMYCIN DERIVATIVE

(54) 発明の名称 エリスロマイシン誘導体

$$\begin{array}{c|c}
R_40 & & & \\
R_50 & & & & \\
\hline
0 &$$

(57) Abstract

24

A compound represented by general formula (1) or a salt thereof, each being orally administrable because of being excellent in the effect of promoting gastrointestinal movement and extremely reduced in the extent of decomposition by the action of gastric juice as compared with the known erythromycin derivatives wherein R^1 represents hydrogen or acyl; R_2 and R_3 , which may be the same or different from each other, represent each hydrogen, hydroxy or acyoxy, or R_2 and R_3 , which may be combined together to represent = O; R_4 represents hydrogen or lower alkyl; R_5 represents lower alkyl; Y represents $-NR_6R_7$ or $-N+R_8R_9R_{10}X-$; R_6 and R_7 , which may be the same or different from each other, represent each hydrogen, acyl, optionally substituted lower alkyl, and X represents an anion.

(57) 要約 一般式

$$\begin{array}{c}
R_4 0 \\
R_5 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_1 0 \\
0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3 \\
0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3 \\
0
\end{array}$$

[式中、R₁は水素原子またはアシル基を、R₂およびR₃は同 一または異なって水素原子、水酸基、アシルオキシ基または一 緒になって=Oを、R。は水素原子または低級アルキル基を、 R₅は低級アルキル基を、Yは-NR₆R₇または-N⁺R₈R₉ RioXでそれぞれ示す。ここでRoおよびRoは同一または異 なって水素原子、アシル基、置換基を有していてもよい低級ア ルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換 基を有していてもよい低級アルケニル基または置換基を有して いてもよい低級アルキニル基を、Ra、RaおよびRioは同一ま たは異なって水素原子、置換基を有していてもよい低級アルキ ル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を 有していてもよい低級アルケニル基または置換基を有していて もよい低級アルキニル基を、Xは陰イオンをそれぞれ示す]で 表される化合物またはその塩。上記化合物またはその塩は、優 れた消化管運動促進作用を示すとともに、従来公知のエリスロ マイシン誘導体と比べて、胃酸で分解される度合が著しく低い ため経口投与が可能である。

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出顧のパンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

PL ボートンド RO ボートンド RO ボルーマア RU ロシア連邦 SD スーヴェーデン SI スロヴァーデニア SK スロヴァル TD ナキャーゴー TG トウラー TG トウョー US 大型 ベトナ US サズィト US ヴェト ٠.

15

1

明 細 書 エリスロマイシン誘導体

[技術分野]

本発明は、哺乳動物の消化管の収縮運動促進作用を示し、消 5 化管収縮運動促進剤として有用なエリスロマイシン誘導体また はその塩に関する。

[背景技術]

消化管運動促進剤は作用面からみて直接的アセチルコリン作動薬(ナパジシル酸アクラトニウム)、間接的アセチルコリン作動薬(シサプリド)、ドーパミン遮断薬(ドンペリドン)およびオピエート作動薬(マレイン酸トリメプチン)の4種類に大別され、消化管運動の機能異常、特に運動低下による消化管不定愁訴などの消化器症状に対する治療薬として広く用いられている。しかし、これらの薬剤にはドーパミン遮断作用による ケ外路症状や乳汁分泌亢進等の副作用が伴う。また、これらの薬剤によって促進された消化管運動の様式は、自然に発生する生理的な上部消化管から下部消化管に伝播する運動とは異なるため、下痢、嘔吐などの副作用が多く伴うことが知られている。

20 一方、消化管の収縮運動を刺激する消化管ホルモンとしてモ チリンが知られているが、天然から抽出および化学合成による モチリンの供給は満足すべきものでなく、大量供給は困難であっ た。また、モチリンは22個のアミノ酸からなるペプチドであ るため経口剤としての開発は困難であった。

25 近年、エリスロマイシンおよびその誘導体が強い消化管収縮

10

運動促進活性を有することが見いだされ、その誘導体の一つであるEM-523が消化管運動促進剤として開発中である(特開昭60-218321号、特開昭61-87625号、特開昭63-99016号、特開昭63-99092号およびThe Journal of Pharmacology and Experimental Therapeutics vol. 251, No. 2. pp. 707-712, 1989)。

しかしながらEM-523は酸に不安定であり、経口投与で用いたときに胃酸で分解され作用が減弱することが予想される。そこで、本発明者らは、酸抵抗性で経口投与可能なエリスロマイシン誘導体を見いだすため鋭意研究を重ねた結果、文献未記載の下記の新規なエリスロマイシン誘導体がこのような性質および作用を有することを発見し、この知見に基づいて本発明を完成した。

15 [発明の開示]

本発明の化合物は下記の一般式(I)で表される。

$$\begin{array}{c} R_{4}0 \\ R_{5}0 \\ \end{array}$$

10

15

25

[式中、R」は水素原子またはアシル基を、R2およびR3は同 一または異なって水素原子、水酸基、アシルオキシ基または一 緒になって=Oを、R₄は水素原子または低級アルキル基を、 R_5 は低級アルキル基を、Yは $-NR_6R_7$ または $-N^+R_8R_9R$ 10X をそれぞれ示す。ここでRoおよびRoは同一または異なっ て水素原子、アシル基、置換基を有していてもよい低級アルキ ル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を 有していてもよい低級アルケニル基または置換基を有していて もよい低級アルキニル基を、R8、R9およびR10は同一または 異なって水素原子、置換基を有していてもよい低級アルキル基、 置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有して いてもよい低級アルケニル基または置換基を有していてもよい 低級アルキニル基を、Xは陰イオンをそれぞれ示す]

本発明において、アシル基とはホルミル基、アセチル基、プ ロピオニル基、ブチリル基、ピバロイル基、ベンゾイル基、エ トキシカルボニル基、t-ブトキシカルボニル基、ベンジルオ キシカルボニル基等を示し、アシルオキシ基とは、ホルミルオ キシ基、アセチルオキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリル オキシ基、ピバロイルオキシ基、ベンゾイルオキシ基、エトキ 20 シカルボニルオキシ基、t-ブトキシカルボニルオキシ基、ベ ンジルオキシカルボニルオキシ基等を示し、低級アルキル基と は、炭素数1-6のアルキル基を示し、好ましくはメチル基、 エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、n-ブチル基、 secーブチル基、tーブチル基を示し、シクロアルキル基と は炭素数3-8のシクロアルキル基を示し、好ましくはシクロ

10

ブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基などを示し、 低級アルケニル基とは炭素数2-6のアルケニル基を示し、 好ましくはビニル基、アリル基、 n-ブテニル基、 i-ブテニル基、 sec-ブテニル基などを示し、 低級アルキニル基とは炭素数2-6のアルキニル基を示し、 好ましくはエチニル基、プロパルギル基、ブチニル基などを示し、 置換基を有していてもよい低級アルキル基、シクロアルキル基、 低級アルケニル基または低級アルキニル基における置換基としては、 水酸基、アミノ基、 ハロゲン原子、ニトリル基、アルキルオキシ基、メルカプト基、ホルミル基等を示し、 陰イオンとは、 塩素イオン、 臭素イオン、 ヨウ素イオン、 カルボキシレートイオン、 スルホネートイオン等を示する。また、 塩を形成する酸としては、 塩酸、臭化水素酸、 ヨウ化水素酸、 硫酸などの無機酸および酢酸、 シュウ酸、 マレイン酸、 フマル酸、 メタンスルホン酸などの有機酸があげられる。

本発明の化合物(I)は、化合物(II)に塩基存在下、不活性溶媒中アルキル化剤を反応させた後、必要に応じ脱保護やアルキル化を行うことにより製造することが出来る。

20

15

20

$$R_4^0$$
 R_1^0
 R_1^0
 R_2
 R_3
 R_3

10 [式中、R₁, R₂, R₃, R₄およびYは前記と同一の意味を示す。]

該アルキル化反応に用いられるアルキル化剤としては、アルキルハライドやアルキルスルホネート等があげられる。塩基としては、例えば、水素化ナトリウム、ナトリウムアルコキシド、カリウムアルコキシド、アルキルリチウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化ナトリウムなどの金属塩基やトリエチルアミン、トリメチルアミンなどのアミン類が用いられる。不活性溶媒としてはメタノール、エタノール、プロパノール、クロロホルム、塩化メチレン、エーテル、テトラヒドロフラン、N, Nージメチルホルムアミドなとが用いられる。

また、本発明化合物(I)は実施例に記載される具体的な製造法を応用して得ることもできる。

本発明化合物 (I) は、下記の試験例から明らかなように、 25 EM-523と異なり酸性条件下で活性の低下がみられず、ま た経口投与で強い消化管運動促進作用を示したことから、とく に経口剤として哺乳動物の消化管の収縮運動促進剤として有用 である。

[発明を実施するための最良の形態]

5 以下、本発明化合物の製造について、実施例に基づいてさら に詳細に説明するが、本発明はこれらの例によって制限される ものではない。

[実施例1]

- (1) N, 2'-O-ビス(ベンジルオキシカルボニル)
 デ (N-メチル) エリスロマイシンA(化合物1)38.7g

 を酢酸100mlに溶解し、室温で1時間撹拌した。減圧下に

 濃縮して残渣にクロロホルム300mlを加え、水100ml

 で2回、飽和重曹水100ml、水100mlの順に洗い、無

 水硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去した。N,
- 15 2'-O-ビス(ベンジルオキシカルボニル)ーデ(N-メチル)-8,9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-へミケタール(化合物2)の白色粉末37.9g(収率99%)を得た。化合物1は文献記載の方法によって合成した(E. H.
- Journal of the American Chemical Society 77 3104 (1955).

Flynn, H.W.Murphy, R. E. McMahon;

(2) 化合物 2 37.9gと4ージメチルアミノピリジン38.0gとをジクロロエタン200mlに溶解し、氷冷下に塩化カルボベンゾキシ28mlを90分かけて滴下した。5時間後再び氷冷下に4ージメチルアミノピリジン9.0gと塩化カルボベンゾキシ7.0mlとを加え、徐々に室温に戻しながら18時間撹拌した。反応液にジクロロメタン300mlを加え、1N塩酸200mlで2回、水200ml、飽和重曹水200ml、水200mlの順に洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(100:1:0.1)にて精製してN,2'ーO,4"ーOートリス(ベンジルオキシカルボニル)ーデ(Nーメチル)ー8、9ーアンヒドロエリスロマイシンA 6、9ーへミケタール(化合物3)の白色粉末36、6g(収率83%)を得た。

(3) 化合物 3 27.7 gをジメチルホルムアミド110 mlに溶解し、窒素気流中、氷冷下に水素化ナトリウム(60 %油性)2.47 gを加え10分撹拌後、臭化ベンジル15 mlを加えて2時間反応させた。飽和重曹水500 mlにあけ、ジエチルエーテル500 mlで2回抽出し、抽出液を水200 mlで2回洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル(4:1))にて精製し、N.2'ー0,4"-0-トリス(ベンジルオキシカルボニル)ーデ(Nーメチル)-11-0-ベンジル-8,9-アンヒドロエリスロマイシンA6,9-ヘミケタール(化合物4)の白色粉末12.4 g(収率41%)を得た。

10 (4) 化合物 4 12. 4gをジメチルホルムアミド50m 1に溶解し、窒素気流中、氷冷下に水素化ナトリウム (60% 油性) 2.10 gを加え15分撹拌後、よう化メチル6.5 m1 を加えた。氷冷下で2時間、室温で2時間反応させた後、飽和 重曹水300mlにあけ、ジエチルエーテル200mlで2回 15 抽出した。抽出液を水200mlで2回洗い、無水硫酸マグネ シウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲル のカラムクロマトグラフィー (ヘキサン-酢酸エチル (4:1)) にて精製し、N, 2'-0, 4"-0-トリス (ベンジルオ キシカルボニル) ーデ (N-メチル) -11-0-ベンジルー 20, 12-0-メチル-8, 9-アンヒドロエリスロマイシンA 6, 9-ヘミケタール(化合物 5) の白色粉末 6. 74 g (収 率53%)を得た。

(5) 化合物 5 6. 74gをメタノール120mlに溶解し、10%パラジウム炭素582mgを加えて接触還元を行った。3時間後、触媒を濾去し、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(100:4:0.1))にて精製してデ(Nーメチル)ー11ーOーベンジルー12ーOーメチルー8,9ーアンヒドロエリスロマイシンA 6,9ーへミケタール(化合物 6)の白色粉末4.07g(収率90%)を得た。

10 [実施例2]

5

25

デ (N-メチル) -11-O-ベンジル-12-O-メチル -8,9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-ヘミケタール (化合物 6)304mgをメタノール10mlに溶解し、10%パラジウム炭素109mg、トリフルオロ酢酸34μl を加えて接触還元を行った。12時間後、触媒を濾去し、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(100:4:0.1))にて精製し、デ (N-メチル) -12-O-メチル-8,9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-ヘミケタール(化合物 7)の白色粉末212mg(収率 78%)を得た。

10 [実施例3]

(1) 化合物 6 982 m g を メタノール10 m l に溶解し 35%ホルムアルデヒド水溶液 0.5 m l、シアノ水素化ほう 素ナトリウム233 m g を加えて室温にて90分撹拌した。飽 和重曹水50 m l にあけ、生じた白色の沈殿を濾取し水で洗い、乾燥させた後シリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(100:4:0.1)) にて精製した。11-0-ベンジル-12-0-メチル-8.9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-ヘミケタール (化合物 8)の白色粉末764 m g (収率76%)を得た。

20

(2) この化合物 8 5 9 7 m g を メタノール 1 0 m 1 に溶 解し、1 0 % パラジウム炭素 2 1 7 m g、トリフルオロ酢酸 6 0 μ 1 を加えて接触還元を行った。 2 4 時間後、触媒を濾去し溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(1 0 0 : 3 : 0 . 1)) で精製し、1 2 - 0 - メチルー 8 . 9 - アンヒドロエリスロマイシンA 6 . 9 - ヘミケタール (化合物 9) の白色粉末 2 9 2 m g (収率 5 5 %) を得た。

20

[実施例4]

(1) 化合物 6 1. 0 4 gをメタノール 2 0 m 1 に溶解し ジイソプロピルエチルアミン 3. 4 m 1、よう化エチル 1. 0 m 1 を加えて室温にて 4 日間撹拌した。溶媒を減圧下に留去し、 残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー (クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水 (100:2:0.1))で精製して、Nーエチルーデ (Nーメチル)ー11ー0ーベンジルー12-0ーメチルー8、9ーアンヒドロエリスロマイシンA6、9ーへミケタール (化合物 10)の白色粉末 5 7 3 m g (収率 5 3%)を得た。

10

5

15

(2) この化合物10 427mgをメタノール10mlに
 20 溶解し、10%パラジウム炭素115mg、トリフルオロ酢酸54μlを加えて接触還元を行った。24時間後、触媒を濾去し、溶媒を減圧下に留去して得られた残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(100:3:0.1))にて精製してNーエチルーデ(Nーメチル)-12-0-メチルー8,9-アンヒドロエリ

スロマイシンA 6,9-ヘミケタール(化合物11)の白色 粉末280mg(収率73%)を得た。

10

15

20

5

[実施例5]

(1) 化合物 6 1. 0 3 gをメタノール20mlに溶解しジイソプロピルエチルアミン2. 2ml、よう化イソプロピル 2. 5mlを加えて50℃で撹拌した。反応開始後1日および4日後に、ジイソプロピルエチルアミン2. 2ml、よう化イソプロピル2. 5mlを追加した。6日間反応させた後、溶媒を減圧下に留去し、クロロホルム50mlを加え、飽和重曹水50ml、水50mlの順に洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(100:2:0.1))で精製してNーイソプロピルーデ(Nーメチル)-11-0-ベンジル-12-0-メチルー8,9-アンヒドロエリスロマイシンA6,9-ヘミケタール(化合物12)の白色粉末872mg(収率80%)を得た。

5

(2) この化合物 12 657mgをメタノール15mlに . 溶解し、10%パラジウム炭素404mg、トリフルオロ酢酸 0.1mlを加えて接触還元した。24時間後、触媒を濾去し、 溶媒を減圧下に留去して得られた残渣をシリカゲルのカラムク ロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア 水 (100:3:0.1)) にて精製してN-イソプロピルー 15 リスロマイシンA 6, 9-ヘミケタール(化合物13)の白 色粉末396mg(収率67%)を得た。

15

20

10 [実施例6]

(1) デ (N-メチル) -11-O-ベンジル-12-O-メチル-8,9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-ヘミケタール(化合物6)130mgをメタノール3m1に溶解しシクロペンタノンO.061m1、シアノ水素化ほう素ナトリウム24mgを加えて室温にて23時間撹拌した。溶媒を減圧下に留去し、水を加えジクロロメタンにて抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール(250:1))にて精製し、N-シクロペンチルーデ(N-メチル)-11-O-ベンジルー12-O-メチルー8,9-アンヒドロエリスロマイシンA6,9-ヘミケタール(化合物14)の白色粉末120mg(収率85%)を得た。

(2)この化合物14 120mgをメタノール5mlに溶解し、10%パラジウム炭素24mg、トリフルオロ酢酸0

026mlを加えて接触還元した。触媒を濾去し、溶媒を減圧下に留去して得られた残渣にクロロホルムを加え、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(150:1:0.1))にて精製し、Nーシクロペンチルーデ(Nーメチル)ー12ー0ーメチルー8,9ーアンヒドロエリスロマイシンA6,9ーへミケタール(化合物15)の白色粉末を53mg(収率49%)を得た。

10

5

15

[実施例7]

(1) デ (N-メチル) -11-O-ベンジル-12-O-メチル-8, 9-アンヒドロエリスロマイシンA 6, 9-ヘミケタール (化合物 6) 130mgをメタノール3mlに溶解しジイソプロピルエチルアミンO.28ml、1-ヨードプロパンO.64mlを加えて50℃で22時間撹拌した。溶媒を減圧下に留去して得られた残渣にクロロホルムを加え、飽和炭

PCT/JP93/01594

5

酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール(300:1))にて精製し、N-プロピルーデ(N-メチル)-11-O-ベンジルー12-O-メチルー8.9-アンヒドロエリスロマイシンA6.9-へミケタール(化合物16)の白色粉末110mg(収率81%)を得た。

(2) この化合物16 110mgをメタノール5mlに溶 解し、10%パラジウム炭素22mg、トリフルオロ酢酸 0.025mlを加えて接触還元した。触媒を濾去し、溶媒を 減圧下に留去して得られた残渣にクロロホルムを加え、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(150:1:0.1))にて精製し、Nープロピルーデ(Nーメチル)-12-0-メチルー8,9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-ヘミケタール(化合物17)の白色粉末を38mg(収率38%)を得た。

15

20

25

10 [実施例8]

(1) デ (Nーメチル) -11-O-ベンジル-12-O-メチル-8、9-アンヒドロエリスロマイシンA 6、9-へミケタール (化合物 6) 230 mgをメタノール4mlに溶解しジイソプロピルエチルアミン0. 50 ml、2-プロモエタノール1. 43 gを加えて50 $\mathbb C$ で14 時間撹拌した。溶媒を減圧下に留去して得られた残渣にジクロロメタンを加え、水、飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(75:1:0.1))にて精製し、N-(2-ヒドロキシエチル)ーデ(N-メチル)-11-O-ベンジル-12-O-メチル-8、9-アンヒドロエリスロマイシンA 6、9-ヘミケタール(化合物 18)の白色粉末 189 mg(収率 78%)を得た。

(2)この化合物18 190mgをエタノール5mlに溶解し、10%パラジウム炭素30mg、トリフルオロ酢酸

0.043mlを加えて接触還元した。触媒を逮去し、溶媒を 減圧下に留去して得られた残渣にクロロホルムを加え、飽和炭 酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗い、無水硫酸ナトリ ウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルの カラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃ア ンモニア水(150:1:0.1))にて精製し、N-(2-ヒドロキシエチル)ーデ(N-メチル)-12-O-メチルー 8,9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-ヘミケター ル(化合物19)の白色粉末を50mg(収率30%)を得た。

10

5

15.

[実施例9]

20

25

デ (N-メチル) 12-O-メチル-8, 9-アンヒドロエリスロマイシンA6, 9-ヘミケタール(化合物7) 120mgをメタノール3mlに溶解し、炭酸水素ナトリウム28mg、臭化アリル0. 035mlを加えて40℃で15時間撹拌した。溶媒を減圧下に留去して得られた残渣にクロロホルムを加え、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗い、無水硫酸

ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール(300:1))にて精製し、Nーアリルーデ(Nーメチル)ー12-Oーメチルー8,9-アンヒドロエリスロマイシンA6,9-ヘミケタール(化合物20)の白色粉末19mg(収率15%)を得た。

15

20

25

[実施例10]

(1) デ(N-メチル) -12-O-メチル-8, 9-アンヒドロエリスロマイシンA 6, 9-ヘミケタール(化合物7)100mgをアセトニトリル3mlに溶解し、35%ホルムアルデヒド水溶液0.18g、シアノ水素化ほう素ナトリウム26mgを加えて室温にて2時間撹拌した。溶媒を減圧下に留去し、水を加えてクロロホルムにて抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノールー濃アンモニア水(150:1:

10

0.1))にて精製し、12-0-メチルー8, 9-アンヒドロエリスロマイシンA6, 9-ヘミケタール(化合物21)の白色粉末110mgを得た。

(2) この化合物21 120mgをクロロホルム3mlに 溶解し、プロパルギルブロマイド0.095mlを加えて室温 にて11時間撹拌した。溶媒を減圧下に留去し得られた残渣を シリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタ ノールー濃アンモニア水(10:1:0.1))にて精製し、12-0-メチル-8,9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-ヘミケタールプロパルギルブロミド(化合物22)の 白色粉末30mg(収率23%)を得た。

HO We N Me Br OH OH OH

20

25

15

[実施例11]

(1) \vec{r} (N-メチル) -12-0-メチル-8, 9-アン ヒドロエリスロマイシンA 6, 9-ヘミケタール (化合物 6) 45 mgをアセトニトリル2 mlに溶解しジイソプロピルエチ ルアミン0. 11 ml、N- (2-プロモエチル) -フタルイ ミド510mgを加えて50℃で25時間撹拌した。溶媒を減 圧下に留去して得られた残渣にクロロホルムを加え、水、飽和 食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下 に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー

- 5 (クロロホルム)にて精製し、N-(2-(N-フタルイミド)エチル)-デ(N-メチル)-12-O-メチル-8,9-アンヒドロエリスロマイシンA 6,9-ヘミケタール(化合物23)の白色粉末20mg(収率36%)を得た。
- (2) N-(2-(N-フタルイミド) エチル) -デ(N-10 メチル) -12-O-メチル-8, 9-アンヒドロエリスロマイシンA 6, 9-ヘミケタール(化合物23)20mgをメタノール2mlに溶解し40%メチルアミンのメタノール溶液0.5mlを加えて室温下1時間撹拌した。溶媒を減圧下に留去して得られた残渣にクロロホルムを加え、水、飽和食塩水で
- 15 洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(150:1:0.1))にて精製し、N-(2-アミノエチル)ーデ(N-メチル)ー12-0-メチル-8,9-アンヒドロエリスロマイシンA
- 20 6, 9-ヘミケタール (化合物 24) の白色粉末 13 mg (収率 80%) を得た。

10 上記実施例において実際に製造された化合物のうち、化合物 6,7,9,11及び13について、各々のNMRスペクトル データ、MSスペクトル値及び旋光度を表1に、化合物15,17,19,20,22及び24について、各々のNMRスペクトルデータ、MSスペクトル値及び旋光度を表2にそれぞれ 示す。

表1

	化合物	1 H-NM	R(る 植, 論	:CDCl ₃)		FABMS	[a] _D
20	番号	8-Ne	3'-NMe	3"-0Met	1012-0Me	(m/z)	(c 1.0, CHC1 ₃)
	6	1.61	2. 42	3. 36.	3. 39	806.8(MH+)	
	7	1. 59	2. 41	3. 34,	3. 38	716. 9(MH+)	-44. 2°
	9	1. 58	2. 28	3. 35.	3. 38	730. 2(MH+)	-45. 6°
	11	1. 58	2. 23	3. 35.	3. 38	744.7(MH+)	-46.8°
25	13	1. 58	2. 21	3. 36,	3. 39	758. 7(MH+)	-43. 8°

表 2

		·					
	化合物	化合物 ¹ H-NMR(δ値, 溶媒:CDC1 ₃ 但し22はCD ₃ OD) FABMS					[a] _b
	番号	8-Me	3'-NMe	3"-01e	12-0Me	(m/z)	
5	15	1. 58	2. 18	3. 35	3. 38	784(NH+)	-38.7°(c0.92 CHC1 ₃)
	17	1.58	2. 23	3. 35	3. 39	758(NH+)	-37.8° (c0.69 CHCl ₃)
	19	1. 59	2. 35	3. 34	3. 39	760(MH+)	-38.5°(c0.91 CHCl ₃)
	20	1. 59	2. 23	3. 34	3. 39	756(MH+)	-40.2°(c0.81 CHCl ₃)
	22	1. 63	2. 17	3. 31	3. 32	769(M+-Br)	-23.3°(c1.30 CH ₃ 0H)
10	24	1.54	2. 29	3. 28	3. 28	759(MH+)	-23.8°(c0.67 CHCl ₃)

[試験例1]

15

20

25

モチリンレセプター結合試験は次に示す方法で行った [V. Bormansら、Regul. Peptides, 15, 143 (1986)]、屠殺したウサギより、十二指腸を摘出し、筋層から粘膜を剥離した後、50 mM Tris溶液 (pH7. 4)中でhomogenizeして蛋白液とした。125 Iラベルモチリン (大塚アッセイ研より購入) 25 pMと蛋白液を25 \mathbb{C} で120 分インキュベートした後、蛋白中の放射活性を γ カウンターで測定し、何も添加しなかった際の放射活性を γ カウンターで測定し、何も添加しなかった際の放射活性と大過剰のモチリン (1×10^{-7} M)を添加した際の放射活性の差を特異的結合とした。検体の効力は特異的結合を50 %に減少させる薬剤の濃度 I C_{50} (M)で表した。薬剤は DMS O溶液に溶解し、蛋白液に添加した(最終 DMS O濃度は1%)。また酸に対する抵抗性を検討する実験では薬物を塩

酸溶液(pH2.5)に溶解し、室温で120分放置した後に 蛋白液に添加し実験に供した。

その結果、DMSO溶液でのIC₅₀(M)はEM-523 3×10⁻⁹に対し化合物13は8×10⁻⁹でありこの2検体の 活性は同等であった。塩酸溶液では E M - 5 2 3 の I C₅₀ (M) は3×10⁻⁷となりDMSO溶液と比べ活性が100分の1に 低下したが化合物 1 3 の I C₅₀ (M) は 2 × 1 0⁻⁸ であり DMSO溶液と殆ど差がなかった。このことから化合物13は EM-523よりも酸で分解されにくいことが証明された。

表 3 10

	IC ₅₀ (M)		
	DMSO溶液	HC1溶液	
EM-523	3×10 ⁻⁹	3×10 ⁻⁷	
化合物13	8×10 ⁻⁹	2×10 ⁻⁸	

15

25

[試験例2]

消化管収縮運動測定は次に示す方法で行った「伊藤漸、日本 平滑筋学会雑誌, 13, 33 (1976)]。体重約10kg のビーグル犬をあらかじめ全身麻酔下に開腹し、胃前庭部、十 二指腸および空腸の漿膜面にそれぞれの輪状筋の収縮が測定で 20 · · きる方向に、フォース・トランスジューサーを慢性逢着した。 また胃内に薬物を直接投与するために医薬用シリコンチューブ を胃内に留置した、フォース・トランスジューサーの導線およ びシリコンチューブは、背部から引出し、皮膚に固定した、手 術後イヌは実験用個別ケージの中で飼育し、餌は1日1回与え

10

15

20

た。

フォース・トランスジューサーの原理は、逢着した部分の消化管が収縮し、トランスジューサーに曲げの歪みがかかると、その力に比例した波形をペン書きオシログラフ上に記録するものであり、フォース・トランスジューサーからの導線をオシログラフに接続することにより直ちに収縮波形を記録することができる。消化管の収縮運動は、その収縮パターンから食後の時期と空腹の時期に二大別される。

実験は手術 2 週間後より開始し、空腹期で、胃に空腹期収縮 の起きていない休止期に行った。すなわち、胃内に留置したシリコンチューブを介し、約10秒かけて試料を胃内に直接注入 した。薬剤はあらかじめエタノールに溶解した後生理食塩水で 希釈し、全量を 3 m 1 とした。

消化管収縮運動促進効果を定量的に表すため、胃における運動が静止状態の時の基線と収縮波形との間で面積をMotor Index (MI)とし、胃運動量の指標とした[Inatomiら、J.Pharmacol.Exp.Ther., 251, 707(1989)]。MIは、胃に逢着したフォース・トランスジューサーからの信号をコンピューター(PC-9801, NEC)に入力し、計算した。空腹期に自然に起こる空腹期伝播性収縮の胃運動量はこの方法で計算されたMIで表すとMI=100から200となる。そこでMI=150を表すのに必要な薬剤の投与量をMI₁₅₀として薬剤の消化管運動促進効果の指標とした。

はそれぞれ消化管運動促進作用を示し、それぞれの MI_{150} は、 14.6μ g/kgおよび 2.3μ g/kgであった。化合物 13はEM-523に比べ、胃内投与において約6倍強い消化 管運動促進作用を示した。

5 [産業上の利用可能性]

消化管運動促進作用を有する本発明のエリスロマイシン誘導体は、EM-523のような従来公知のエリスロマイシン誘導体よりも、酸に対する安定性の点で著しく優れている。本発明のエリスロマイシン誘導体は、酸に不安定な従来のエリスロマイシン誘導体とは異なり、胃酸で分解される度合が極めて低いので、経口投与で用いても強い消化管運動促進作用を示す。

15

10

請求の範囲

1. 一般式

$$R_{40}$$
 R_{50}
 R_{10}
 R_{10}
 R_{2}
 R_{3}
 R_{3}

10

15

20

25

5

[式中、 R_1 は水素原子またはアシル基を、 R_2 および R_3 は同一または異なって水素原子、水酸基、アシルオキシ基または一緒になって=0を、 R_4 は水素原子または低級アルキル基を、 R_5 は低級アルキル基を、Yは $-NR_6R_7$ または $-N^+R_8R_9$ R_{10} X $^-$ をそれぞれ示す。ここで R_6 および R_7 は同一または異なって水素原子、アシル基、置換基を有していてもよい低級アルキル基、置換基を有していてもよい低級アルケニル基または置換基を有していてもよい低級アルケニル基または置換基を有していてもよい低級アルキル基、置換基を有していてもよい低級アルキル基、置換基を有していてもよい低級アルキル基、置換基を有していてもよい低級アルキル基、置換基を有していてもよい低級アルキール基を、Xは陰イオンをそれぞれ示す]で表される化合物またはその塩。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP93/01594

		<u> </u>				
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER						
	Int. C1 ⁵ C07H17/08 / A61K31/78					
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC						
	B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)					
	_	by Classification symbols;				
Int.	C1 ⁵ C07H17/08					
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the	extent that such documents are included in t	he fields searched			
Electronic d	ata base consulted during the international search (name	of data base and, where practicable, search	terms used)			
CAS	ONLINE					
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where	appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.			
A	Chemical & Pharmaceutical vol. 37 (No. 10) pp 2687-2 K. Tsuzuki et. all. "Motil with gastroin testinal mot activity I"	700 (1989) ides, macrolides	1			
A	1					
	JP, A, 63-99092 (The Kitas: April 30, 1988 (30. 04. 88) & EP, A2, 215355 & EP, A2, 213617 & US, A, 5175150 & ZA, A, 86-6502 & CS, A2, 91-4077 & CA, C, 93-119		1			
X Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.						
Special categories of cited documents: A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance active document but published on or after the international filing date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other "I" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or						
special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art						
the priority date claimed "&" document member of the same patent family						
	January 6, 1994 (06. 01. 94) Date of mailing of the international search report January 25, 1994 (25. 01. 94)					
lame and ma	ame and mailing address of the ISA/ Authorized officer					
Japane	ese Patent Office	·				
acsimile No		Telephone No.	ļ			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP93/01594

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	T	ant passages	Relevant to claim No		
A	JP, A, 63-99016 (The Kitasato Institute April 30, 1988 (30. 04. 88) &EP, A2, 215355 &EP, A2, 213617 &US, A, 5008249 &US, A, 5175150 &PT, A, 83234 &AU, A, 86-61583 &DK, A, 86-4123 &CN, A, 86-6828 &ES, A, 2000612 &CS, A2, 91-4077 &CA, C, 93-119 &IL, A, 79774		1		

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

国際調査報告の発送日

特許庁審査官(権限のある職員)

横尾俊一

電話番号 03-3581-1101 内線

25.01.94

4 C

7 8 2 2

3452

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

06.01.94

日本国特許庁(ISA/JP)

郵便番号100

国際調査を完了した日

名称及びあて先

C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	with gastroin testinal motor stimulating activity II * JP, A, 63-99092(社団法人 北里研究所). 30. 4月. 1988(30. 04. 88) &EP. A2, 215355 &EP, A2, 213617 &US, A, 5175150 &ZA, A, 86-6502 &CS, A2, 91-4077 &CA, C, 93-119	1
A	JP, A, 63-99016(社団法人 北里研究所). 30. 4月. 1988(30.04.88) & EP, A2, 215355 & EP, A2, 213617 & US, A, 5008249 & US, A. 5175150 & PT. A, 83234 & AU, A, 86-61583 & DK, A, 86-4123 & CN, A, 86-6828 & ES, A, 2000612 & CS, A2, 91-4077 & CA. C, 93-119 & IL, A, 79774	1